

TEORÍA ATÓMICA 1

NOMBRE:

1.-INDICA SI LAS SIGUIENTES AFIRMACIONES SON VERDAD O FALSO:

- a) Un átomo neutro es aquel que tiene igual número de neutrones y protones
- b) El número de masa es un número entero.....
- c) Neutrones = $A + Z$
- d) Si un átomo pierde electrones se convierte en anión, es decir un ión con carga positiva.....
- e) La palabra Átomo significa partícula diminuta.....

2.-RELACIONA CORRECTAMENTE:

- a. Descubrió el núcleo atómico:
- b. Planteó la existencia de niveles de energía:
- c. Descubrió el electrón
- d. Planteo la idea de átomo:
- e. Planteó su modelo atómico como una esfera maciza, impenetrable e indestructible:
- f. Propuso la idea de orbital:
- g. Descubrió el Neutrón

BOHR

THOMSON

SHRODINGER

CHADWICK

RUTHERFORD

DALTON

LEUCIPO

3.- LLENA EL SIGUIENTE CUADRO:

	A	Z	p	N	e
$^{30}_{15}\text{P}$					
$^{40}_{20}\text{Ca}$					
$^{25}_{12}\text{Mg}^{+1}$					
$^{25}_{12}\text{Cl}^{-1}$					